

بهبود ویژگی فتوکاتالیستی نانوذرات اکسید تیتانیم (TiO_2) آلاییده شده با اتم‌های سریم و بررسی میزان رنگ‌بری متیلن بلو و تخریب پساب ضد یخ

نوع مقاله: علمی پژوهشی

اعظم جعفری^۱، سیامک خادمی^۱، مجید فرهمندجو^{۲*}

^۱ گروه فیزیک، دانشگاه زنجان، زنجان، ایران

^۲ گروه شیمی، دانشکده شیمی دارویی، علوم پزشکی تهران، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

majidfarahmandjou@gmail.com

چکیده:

در این تحقیق خواص فتوکاتالیستی و رنگ‌بری نانوذرات اکسید تیتانیم خالص و آلاییده شده با اتم‌های سریم با ناخالصی‌های ۱٪، ۳٪، ۵٪ و ۱۰٪ با استفاده از پیش‌ماده $\text{Ce}(\text{NO}_3)_3$ مورد مطالعه قرار گرفت. نتایج نشان دادند که بیشترین میزان رنگ‌بری متیلن بلو مربوط به نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم، به اندازه ۹۷٪ در محیط خنثی بعد از مدت زمان ۷۵ دقیقه بدست می‌آید. پاسخ رنگ‌بری به منظور حذف پساب کارخانه‌ی ضد یخ برای نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم، برابر ۸۰٪ در طول موج ۴۹۰ نانومتر بدست آمد.

اطلاعات مقاله:

دریافت: ۸ بهمن ۱۳۹۷

پذیرش: ۱۲ شهریور ۱۳۹۸

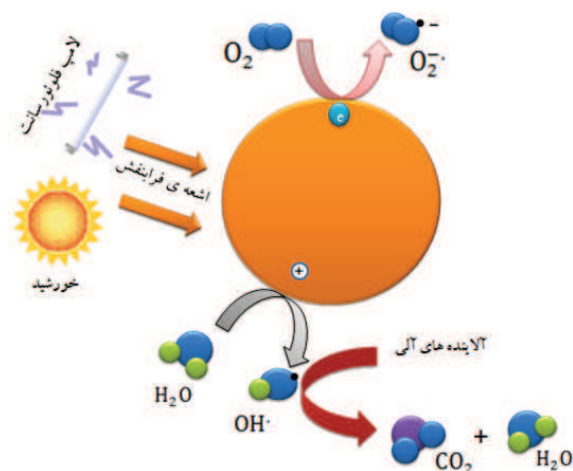
کلید واژه:

نانوذرات اکسید تیتانیم، ناخالصی سریم، فتوکاتالیست، رنگ‌بری متیلن بلو، پساب ضد یخ

۱- مقدمه

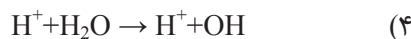
ناهمگن با استفاده از کاتالیست اکسید تیتانیم به عنوان یک روش تخریب رنگ شناخته شده است [۷۶]. از مزایای استفاده از این روش می‌توان به تجزیه کامل آلاینده‌های آلی و تبدیل آن‌ها به CO_2 ، آب و اسیدهای معدنی و قابلیت انجام در دما و فشار محیط اشاره کرد. واکنش‌های فتوکاتالیستی از طریق تابش نوری با انرژی کافی به یک نیمه‌رسانا مانند اکسید تیتانیم انجام می‌شود که باعث برانگیخته شدن الکترون‌های نوار ظرفیت و انتقال آن‌ها به نوار هدایت می‌شوند. حفره ایجاد شده می‌تواند به‌طور

در سال‌های اخیر، روش‌های اکسیداسیون پیشرفته برای حذف آلاینده‌های سمی از آب آشامیدنی و پساب کارخانه‌ها، که به سختی تجزیه می‌شوند، مطلوبیت و گسترش زیادی یافته‌اند [۱-۴]. اغلب روش‌های اکسیداسیون پیشرفته براساس تولید رادیکال هیدروکسیل، دامنه وسیعی از آلاینده‌ها را به سرعت اکسید می‌کنند [۵]. در میان فرآیندهای اکسیداسیون پیشرفته، فناوری فتوکاتالیستی



شکل ۱- عملکرد فوتوکاتالیستی

همچنین اگر اکسیژن در محیط باشد، طبق رابطه (۲) الکترون هم احیاء می‌شود.



اگر اکسیژن در محیط نباشد، ممکن است واکنش دیگری مانند تولید هیدروژن داشته باشیم (رابطه‌ی ۳ و ۴). در صورتیکه الکترون‌ها و حفره‌ها بطور سریع به مولکول‌های هدف (آلاینده‌ها) نزدیک نشوند، باز ترکیب می‌شوند (رابطه‌ی ۵).

برای بهبود عملکرد فوتوکاتالیستی باید سه عامل، مورد توجه قرار گیرد. اولاً باز ترکیب الکترون و حفره باید به حداقل مقدار خود برسد، ثانیاً الکترون‌ها و حفره‌ها سریعاً به سطح انتقال داده شوند و در نهایت از آنجا که کاتالیست‌های حاضر فقط می‌توانند تحت نور فرابنفش فعال شوند، باید عملکرد فوتوکاتالیستی را به ناحیه مرئی گسترش داد. از

مستقیم، مولکول‌های آلاینده را اکسید کرده یا با H₂O یا OH⁻ واکنش داده و آنها را به رادیکال هیدروکسیل (°OH) تبدیل کند [۹و۸]. مزایای استفاده از اکسید تیتانیم شامل ضریب شکست بالا، فعالیت فتوشیمیایی، هزینه سنتز پایین، قدرت جذب نور ماوراءبنفش، پایداری شیمیایی و فیزیکی تحت شرایط واکنش، شفافیت لایه نازک، قدرت اکسیداسیون بالا و غیرسمی بودن است [۱۰]. در تحقیقی که توسط انوشا و همکاران در سال ۱۳۸۸ انجام شد [۱۱]، کارایی حذف رنگزهای اسید بلک 10B^۱ و اسید سیانین 5R^۲ توسط اکسید تیتانیم با نور UV بررسی شد. در فرایند فتوکاتالیستی، با زمان ماندگاری ۶۰ دقیقه، غلظت اولیه رنگزا ۱۰۰ میلی گرم در لیتر، pH برابر با ۳ و مقدار کاتالیست ۰/۴ گرم در لیتر از اکسید تیتانیم، به عنوان شرایط بهینه گزارش شد. بیشترین بازده حذف رنگزها در این شرایط به ترتیب برابر با ۸۶/۲ و ۸۸/۶ درصد بود. در این تحقیق با تولید نانوکاتالیست‌های Ce-TiO₂ با روش سل ژل، کارایی رنگ‌زدایی متیلن بلو تا ۹۷ درصد گزارش می‌شود.

فرآیند فوتوکاتالیستی، پروسه‌ی فعال شدن کاتالیست با استفاده از نور است که به دلیل استفاده از نور خورشید و کاربردهای فراوانی، بسیار مورد توجه است [۱۲ و ۱۳]. وقتی فوتونی با انرژی بالاتری از باند ممنوعه یک نیم‌رسانا به آن می‌تابد، الکترون برانگیخته شده و از نوار ظرفیت به نوار رسانش می‌رود و یک حفره به جای می‌گذارد و در نتیجه رابطه‌ی (۱)، این حفره موجب اکسید شدن مولکول ارگانیک می‌شود. شکل ۱، شماتیکی از عملکرد فوتوکاتالیستی را نشان می‌دهد.

^۱ Acid Black 10B

^۲ Acid Cyanine 5R

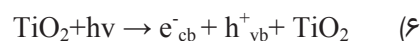


واکنش زیر باعث تجزیه آلاینده‌ها می‌شوند.

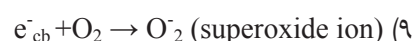


از نظر ساختاری، دی اکسید تیتانیم در سه فاز آناتاز (تتراگونال)، روتایل (مکعبی) و بروکیت (ارتورمبیک) وجود دارد و دارای باند ممنوعه $3/2 \text{ eV}$ در فاز آناتاز است [۱۵-۱۷]. این نیمه‌رسانا دارای باند ممنوعه غیر مستقیم است و به دلیل خواص فوق العاده‌اش یکی از بیشترین مطالعات مربوط به نیمه رساناها را به خود اختصاص داده است [۱۸]. از طرفی به دلیل باند ممنوعه بزرگ TiO_2 ، فعالیت‌های فوتوکاتالیستی آن در محدوده‌ی UV است. بدین ترتیب فقط در حدود ۳ تا ۵ درصد نور خورشید مورد استفاده قرار می‌گیرد [۱۹]. علاوه بر این میزان بازترکیب الکترون و حفره‌های برانگیخته شده تحت تابش نور خورشید، در نانوذرات دی اکسید تیتانیم زیاد است که بازدهی فوتوکاتالیستی را کاهش می‌دهد. بنابراین برای تسهیل کاربردهای مستقیم نانوذرات دی اکسید تیتانیم بسیار مهم است که پاسخ فعالیت نوری TiO_2 را به ناحیه مرئی گسترش داد و همزمان بازترکیب الکترون و حفره را مهار کرد [۲۰]. پژوهشگران برای گسترش پاسخ فعالیت نوری TiO_2 به ناحیه مرئی، آلاییدن TiO_2 با یون‌های آنیونی یا کاتیونی را مطرح کرده‌اند [۲۱ و ۲۲]. همچنین تلاش‌های فراوانی برای افزایش خواص این نانوساختارها صورت گرفته است، که از جمله‌ی آن‌ها می‌توان ترکیب TiO_2 با نیمه‌هادی‌های فلزات واسطه مانند ZnO ، SnO_2 ، WO_3 ، CuO ، Fe_2O_3 ، CeO_2 اشاره کرد [۲۳-۲۹]. از میان این اکسیدهای فلزی، اکسید سربیم به دلیل داشتن حالت‌های اکسید و احیای $\text{Ce}^{3+}/\text{Ce}^{4+}$ توجه زیادی را به خود

میان فوتوکاتالیست‌های معمول، دی اکسید تیتانیم TiO_2 به دلیل پایداری بالا، غیر سمی بودن، مقاومت در برابر خوردگی، ارزان بودن و ویژگی الکترونیکی و نوری و فعالیت نوری بالا (فوتواکتیویته)، به عنوان یکی از بهترین فوتوکاتالیست‌ها، برای تجزیه آلاینده‌ها بکار می‌رود. در سال ۱۹۷۲ فوجی شیما^۱ و هندل^۲ [۱۴]، پی به خاصیت فوتوکاتالیستی نانوذرات TiO_2 برای تجزیه آلاینده‌های موجود در آب، تحت تابش نور فرابنفش بردند. از آن زمان فعالیت‌های زیادی روی گسترش کاربرد خاصیت فوتوکاتالیستی نانوذرات TiO_2 صورت گرفته است. در تجزیه فوتوکاتالیستی، مواد آلوده کننده، تحت تاثیر تابش پرتو فرابنفش (UV) و در حضور ذرات اکسید فلزی مانند TiO_2 تجزیه می‌گردند. وقتی که نانوذرات TiO_2 ، در معرض تابش نور فرابنفش قرار می‌گیرند، بر طبق رابطه (۶)، فوتون‌ها، انرژی خود را به الکترون‌های لایه ظرفیت داده و باعث انتقال این الکترون‌ها به لایه هدایت می‌گردند و یک جفت الکترون - حفره بوجود می‌آورند.



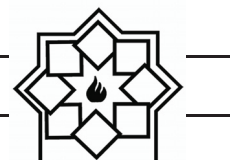
سپس بر طبق رابطه‌های (۷ الی ۹) الکترون - حفره‌های بوجود آمده با مولکول‌های آب و یون‌های هیدروکسیل OH^- واکنش داده و رادیکال‌های فعال ${}^{\circ}\text{OH}$ تولید می‌شوند.



در آخر مطابق رابطه (۱۰) این رادیکال‌های واکنشی، طبق

^۱ Fujishima

^۲ Honda



اختصاص داده است. با وارد شدن ناخالصی Ce درون شبکه TiO_2 ، بدلیل ایجاد نوار ناخالصی پایین نوار رسانش، گاف نوار انرژی کاهش می‌یابد. همچنین برخی مطالعات نشان می‌دهند که فعالیت فوتوکاتالیستی TiO_2 ، به شدت به دو فاکتور جذب و میزان جدا سازی زوج الکترون و حفره‌ها بستگی دارد. از طرفی، فعالیت فوتوکاتالیستی به طور قابل ملاحظه‌ای به وسیله دوپ کردن اکسید/ یون لاتانیدها، که اربیتال الکترونی $4f$ دارند، افزایش می‌یابد. سریم توانایی تولید زوج اکسیداسیون و احیای $\text{Ce}^{3+}/\text{Ce}^{4+}$ با تغییر بین دو حالت اکسیدی CeO_2 و Ce_2O_3 دارد و دیگر اینکه یون‌های سریم قابلیت وارد شده به شبکه بلوری TiO_2 را بدلیل وجود تهی جای اکسیژن در ساختار بلوری نانوذرات TiO_2 دارد. علاوه بر این ساختار اوربیتالی متفاوت Ce^{3+} بصورت $4f^1 5d^0$ و Ce^{4+} بصورت $4f^0 5d^0$ به خواص نوری متفاوتی منجر می‌شود. این خواص سبب شده است که TiO_2 دوپ شده با Ce نسبت به دی اکسید تیتانیم خالص از نظر عملکرد فوتوکاتالیستی بیشتر مورد استفاده قرار گیرد. نوآوری این تحقیق استفاده از روش ساخت شیمیایی کم هزینه در بهبود خواص فتوکاتالیستی و رنگبری نانوذرات آلیاژی Ce-TiO_2 تا ۹۷٪ می‌باشد. در تحقیق حاضر با استفاده از پیش ماده های موجود، خواص فتوکاتالیستی و رنگبری نانوذرات اکسید تیتانیم آلائیده شده با اتم‌های سریم با درصدهای متفاوت آنها مورد بررسی قرار می‌گیرد.

۲- فعالیت‌های تجربی

در این تحقیق از نانوذرات خالص TiO_2 و نانوذرات Ce-TiO_2 با ناخالصی‌های ۱، ۳، ۵، ۱۰ درصد سریم با استفاده از

پیش ماده $\text{Ce}(\text{NO}_3)_3$ که قبلا در آزمایشگاه با روش سل ژل ساخته شده‌اند، برای بررسی خواص فتوکاتالیستی استفاده شده است. در این روش برای ساخت نمونه خالص TiO_2 ، ابتدا ۶۵ میلی‌لیتر پیش‌ماده تتراتیتانیم ایزوپروپوکساید (TTIP) در ۵۰ میلی‌لیتر اتانول خالص توسط همزن مغناطیسی در دمای اتاق حل شد. پس از ۱۰ دقیقه، مقدار ۲ میلی‌لیتر اسید استیک بعنوان کاتالیزور اضافه و دما تا ۷۰ درجه سانتی‌گراد افزایش داده شد. سپس ۲ میلی‌لیتر پایدارساز اتیلن گلیکل (EG) را به محلول اضافه کرده و اجازه داده شد تا محلول به طور کامل خشک شود. پس از آن به منظور حذف ناخالصی‌ها، پودر نمونه‌های حاصل را چندین بار با آب و اتانول شستشو داده و در نهایت در آن در دمای ۱۰۰ درجه سانتی‌گراد خشک شدند. در ادامه، برای ساخت نمونه ناخالص Ce-TiO_2 ، مشابه روش ساخت نمونه خالص TiO_2 ، ابتدا ناخالصی سریم با استفاده از حلال آبی $\text{Ce}(\text{NO}_3)_3$ ، ۲ گرم در ۵۰ میلی‌لیتر آب خالص، بصورت محلول ۱ مولار تهیه شد و سپس با درصدهای مولی مختلف ۱٪، ۳٪، ۵٪ و ۱۰٪ به محلول الکلی TTIP در دمای اتاق اضافه شد. مشابه حالت خالص پس از خالص‌سازی و خشک‌شدن، نمونه‌های پودری در دمای ۵۵۰ درجه سانتی‌گراد برای مدت ۴ ساعت تحت عملیات حرارتی قرار گرفتند. برای مطالعه نمونه‌ها، خواص ساختاری، اپتیکی و مورفولوژیکی نانوذرات مورد مطالعه و بررسی قرار گرفت. الگوهای پراش اشعه X با استفاده از یک دستگاه پراش اشعه ایکس (XRD) مدل X'Pert PRO MPD PANalytical Compan ساخت کشور هلند، با تابش $\text{K}\alpha$ مس (Cu) ثبت شد. همچنین برای



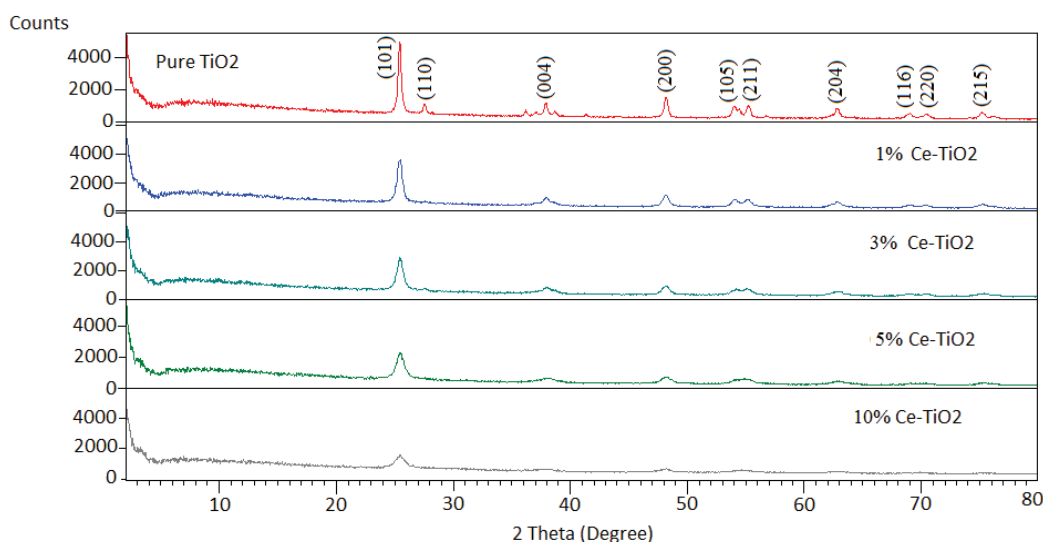
اندازه نانوکریستال‌ها از ۴۰ nm برای نمونه خالص به ۸ nm برای نمونه با ناخالصی ۱۰٪ سریم می‌شود. همچنین مقدار بلورینگی نمونه‌ها با افزایش ناخالصی کاهش می‌یابد، بطوریکه با افزودن یون‌های ناخالصی سریم و جایگزینی آنها در شبکه TiO_2 ، فاز اکسید تیتانیم تشکیل می‌شود و در نتیجه از کریستال شدن فاز روتایل جلوگیری به عمل می‌آید [۳۰ و ۳۱].

شکل ۳، مورفولوژی سطح نانوذرات بوسیله میکروسکوپ الکترون روبشی گسیل میدان (FESEM) برای نمونه خالص TiO_2 و نمونه ناخالص را نشان می‌دهد. همان‌گونه که در تصویر مشخص است با اضافه کردن سریم از یکنواختی نانوذرات به واسطه کاهش اندازه، کاسته می‌شود. در حقیقت با کاهش اندازه، نیروهای بین اتمی و مولکولی افزایش می‌یابد و این منجر به کلوخه‌ای شدن آنها می‌شود [۳۱].

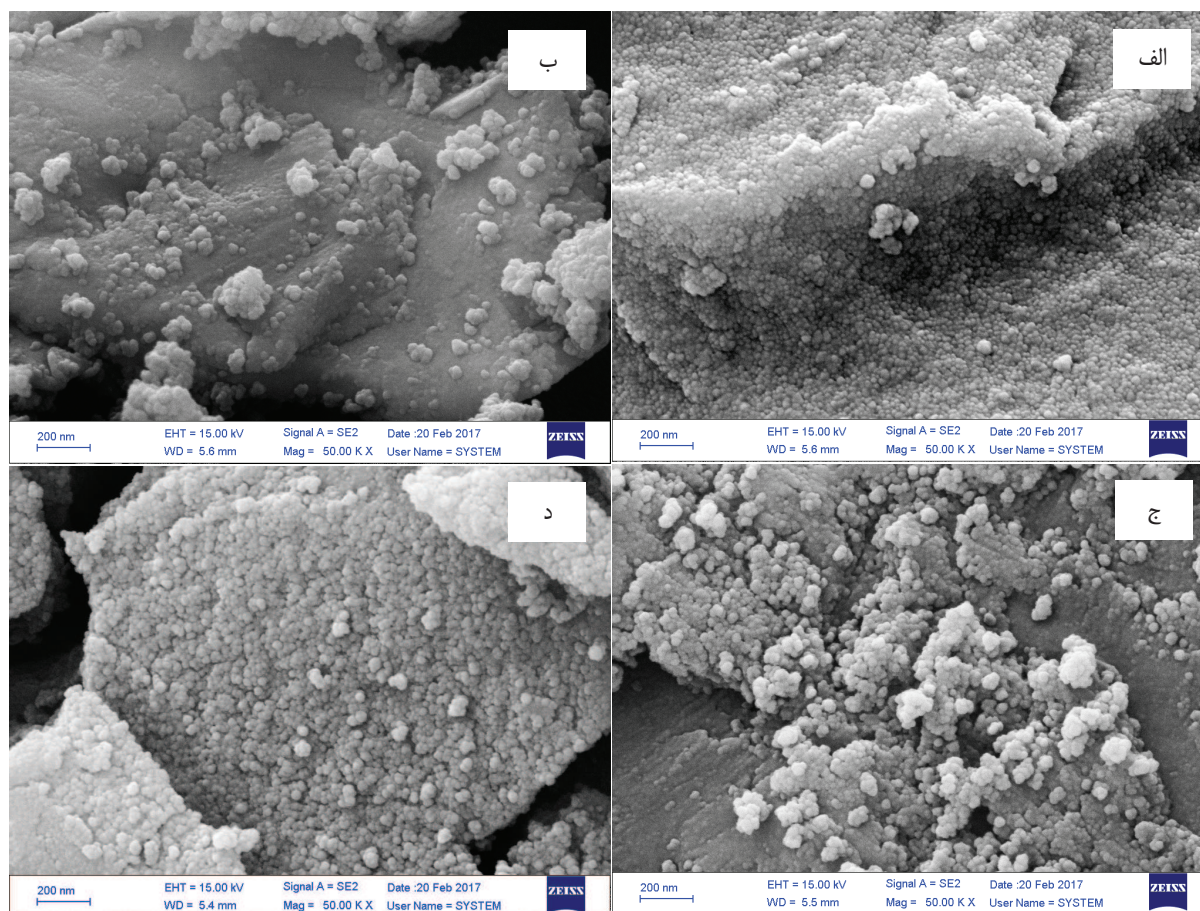
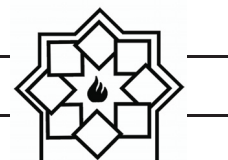
بررسی ساختار میکروسکوپی و یکنواختی نانوذرات از میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدان (FESEM) با دستگاه MIRA3 شرکت TE-SCAN استفاده شد.

۳- نتایج و بحث

شکل ۲، نتایج آنالیز طیف اشعه ایکس (XRD) برای نمونه‌های خالص و نمونه با ناخالصی‌های متفاوت سریم را نشان می‌دهد. نمونه‌ها در دمای ۵۵۰ درجه سانتی‌گراد برای مدت ۴ ساعت گرمادهی شدند. قله‌های بوجود آمده نشانگر فاز آناتاز در ساختار تتراگونال TiO_2 نمونه خالص می‌باشند. همچنین در نمونه خالص در زاویه 2θ ۲۷/۱° قله کوچکی با صفحه بلوری (۱۱۰) مربوط به فاز ظاهر می‌شود که با افزایش ناخالصی از میزان آن کاسته و ساختار نمونه به طور کامل به فاز آناتاز تبدیل می‌شود. همچنین نتایج نشان می‌دهند که با افزایش ناخالصی، با کاهش شدت قله‌ها،



شکل ۲- طیف پراش اشعه X مربوط به نمونه خالص و نمونه آلائیده شده با ناخالصی سریم با درصدهای متفاوت



شکل ۳- تصاویر FESEM نانوذرات (الف) نمونه خالص، (ب) نمونه ناخالص ۱٪، (ج) نمونه ۳٪ و (د) نمونه ۵٪ سریم

است. در ابتدا برای یافتن بهترین درصد کاتالیست به منظور بهینه‌سازی میزان تخریب و رنگ‌بری متیلن بلو، از نمونه‌ها، محلول‌های ۰/۰۱، ۰/۰۲ و ۰/۰۳ گرم از کاتالیست، برای بررسی منحنی استاندارد ساخته شد و بهترین درصد کاتالیست ۰/۰۲ گرم در محلول متیلن بلو با غلظت $\text{C}_0=5\text{ppm}$ بدست آمد. شکل (۴) طیف جذب رنگ متیلن بلو برای یافتن طول موج موثر در بیشترین میزان جذب، نشان داده شده است.

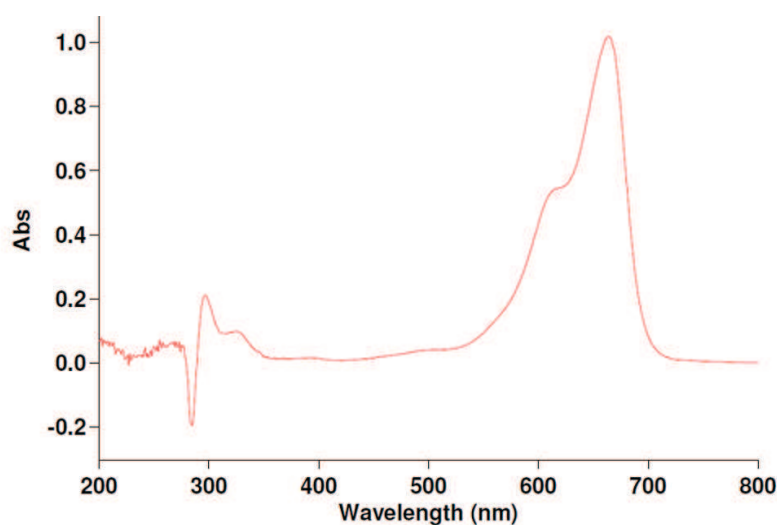
با انجام تست رنگ‌بری در pH خنثی و pH برابر ۴، میزان رنگ‌بری متیلن بلو در حضور کاتالیست Ce-TiO_2 انجام

در این مطالعه به منظور بررسی خواص فتوکاتالیستی، بعد از ساخت نمونه میزان تخریب و رنگ‌بری متیلن بلو، با استفاده از نور UV در حضور درصدهای مختلفی از ناخالصی سریم در نانوکاتالیست‌های Ce-TiO_2 نسبت به حالت خالص TiO_2 مورد بررسی قرار گرفت. همچنین تخریب فتوکاتالیستی مربوط به پساب کارخانه‌ی ضد یخ با استفاده از نور UV در حضور نانوکاتالیست‌های Ce-TiO_2 با ناخالصی بهینه ۵ درصد سریم، مورد مطالعه قرار گرفت. لازم به ذکر است که این درصد ناخالصی‌های بهینه، با توجه به حالت اشباع در میزان رنگ‌بری متیلن بلو بدست آمده

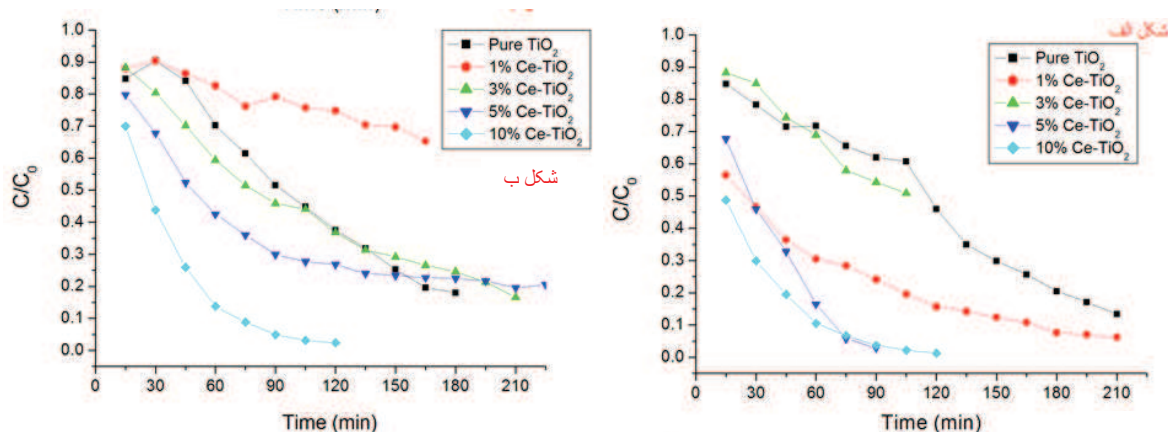


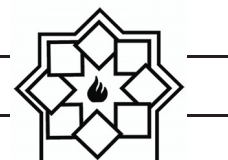
افزایش محسوسی در میزان جذب و رنگبری متیلن بلو بعد از زمان ۷۵ دقیقه مشاهده نمی‌شود. همچنین جدول ۱، نتایج درصد رنگبری نانوکاتالیست‌های Ce-TiO_2 در pHهای مختلف را با درصدهای متفاوت سریم نشان می‌دهد. همان‌گونه که مشخص است برای محیط اسیدی بیشترین میزان رنگبری برای ناخالصی ۱۰٪ به مقدار ۹۵٪ بدست می‌آید.

شد. شکل ۵، میزان رنگبری متیلن بلو در نمونه‌های فتوکاتالیست Ce-TiO_2 با درصدهای مختلف را برای $\text{PH}=4$ و $\text{PH}=7$ نشان می‌دهد. مشخص شد که بیشترین میزان رنگبری برای نمونه ۵٪ در pH خنثی برابر با ۹۷٪ بدست می‌آید، که نسبت به تحقیقات صورت گرفته افزایش قابل توجهی را نشان می‌دهد [۱۰-۱۲]. نتایج همچنین نشان دادند که با افزایش ناخالصی تا ۱۰٪



شکل ۴- طیف جذب رنگ متیلن بلو

شکل ۵- میزان رنگبری متیلن بلو نمونه‌های Ce-TiO_2 با درصدهای مختلف (الف: $\text{pH}=7$ ، ب: $\text{pH}=4$)



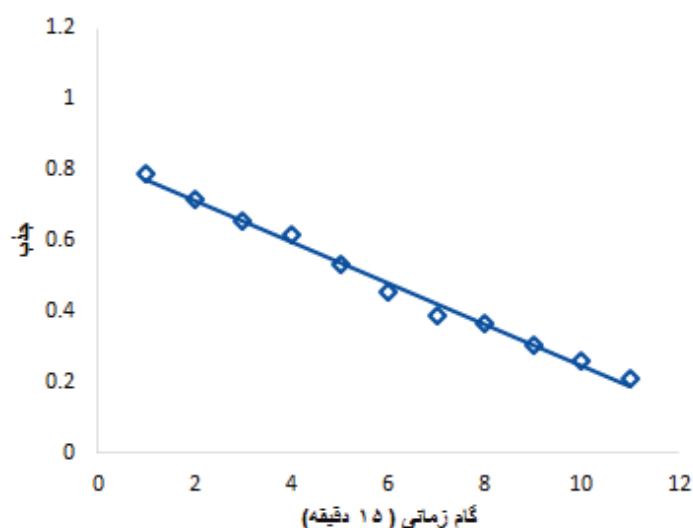
جدول ۱- درصد رنگ‌بری نانوکاتالیست‌های Ce-TiO_2 پس از زمان ۷۵ دقیقه با درصدهای مختلف سریم با تغییر pH

نمونه A	TiO_2 خالص	ناخالصی ۱٪	ناخالصی ۳٪	ناخالصی ۵٪	ناخالصی ۱۰٪
pH=۷	۳۸٪	۷۶٪	۴۶٪	۹۷٪	۹۶٪
pH=۴	۴۹٪	۲۱٪	۵۴٪	۷۷٪	۹۵٪

جذب با استفاده از طیف سنج UV-VIS در طول موج ۴۹۰ نانومتر اندازه‌گیری شد. در نهایت، میزان رنگ‌بری ضد یخ برای نمونه ۵٪ برابر ۸۰٪ حاصل شد.

در نهایت مکانیزم فرآیند فتوکاتالیستی نانوذرات Ce-TiO_2 مورد بررسی قرار گرفت. خاصیت فوتوکاتالیستی TiO_2 با آلاینده‌های یون‌های لاتانیدها با الکترون 4f افزایش می‌یابد، به طوری که یون‌های لاتانید با پایه‌های لوئیس متفاوت شامل اسیدهای ارگانیک، آمین‌ها، آلدئیدها، الکل‌ها و تیول‌ها از طریق برهم‌کنش گروه‌های عاملی با اربیتال f لاتانید تشکیل کمپلکس می‌دهند. همچنین تاثیر اکسیدهای لاتانید بر روی جدایی الکترون-حفره تحت نور مرئی باعث افزایش فعالیت فوتوکاتالیستی می‌شود.

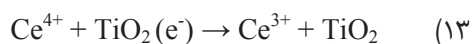
واکنش‌های فتوکاتالیستی زمانی فعال می‌شوند که انرژی کافی برای برانگیخته شدن الکترون‌های لایه ظرفیت و انتقال به لایه هدایت را دریافت کند. تنها در این صورت است که واکنش‌های (۶) تا (۱۰) برای جفت الکترون-حفره انجام می‌شوند. در مولکول‌های ماده رنگزا و نانوذرات اکسید تیتانیوم، جذب سطحی روی سطح فتوکاتالیست، نقش مهمی را در فرایند رنگ‌بری دارند. در این تحقیق، پاسخ رنگ‌بری نمونه برای پساب کارخانه‌ی ضد یخ با pH=۷ بررسی شد (شکل ۶). بدین ترتیب که ۱۰۰ میلی لیتر از محلول رقیق شده پساب ضد یخ با ۰/۰۲ گرم از کاتالیست، با ناخالصی بهینه ۵ درصد سریم مخلوط شد و سپس تحت تابش UV در راکتور و بر روی همزن مغناطیسی قرار داده شد. نمونه برداری در فواصل زمانی ۱۵ دقیقه انجام شد و



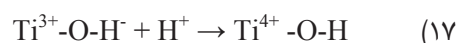
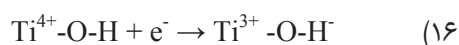
شکل ۶- پاسخ رنگ‌بری نمونه‌های ۵٪ ناخالصی سریم برای پساب کارخانه ضد یخ



یون‌های Ce ذخیره‌ساز و انتقال‌دهنده خوب حامل‌ها به شمار می‌رود. بنابراین الکترون‌های تحرکی به راحتی به O_2 روی سطح $Ce^{3+}-TiO_2$ منتقل می‌شوند.



از طرف دیگر Ti^{3+} می‌تواند نوارهای انرژی از نقایص شبکه را تشکیل دهد و نقش به دام‌اندازی حفره را برای انتقال بار داشته باشد. این نقایص TiO_2 می‌تواند از بازترکیب الکترون - حفره جلوگیری کند. مکانیزم انتقال بار در معادله‌های (۱۶) و (۱۷) آمده است.



۴- نتیجه‌گیری

خواص فتوکاتالیستی و رنگ‌بری نانوذرات اکسید تیتانیوم آلائیده شده با اتم‌های سریم ($Ce-TiO_2$) با درصد‌های مختلف با موفقیت بررسی شدند. نتایج جذب نور UV نشان داد که در نمونه کاتالیست بیشترین میزان رنگ‌بری متیلن بلو مربوط به نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم و به اندازه ۹۷٪ در محیط خنثی بعد از مدت زمان ۷۵ دقیقه می‌باشد که با افزایش بیشتر ناخالصی تغییری در میزان رنگ‌بری متیلن بلو مشاهده نمی‌شود. همچنین تست رنگ‌بری کاتالیست برای حذف پساب کارخانه ضد یخ نشان داد که میزان رنگ‌بری ضدیخ برای نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم برابر ۸۰٪ بدست می‌آید.

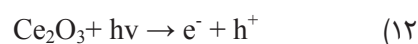
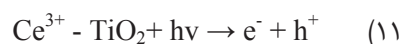
از بین این لاتانیدها Ce دارای مزیت ویژه است:

- (۱) تشکیل عامل اکسید - احیا Ce^{3+}/Ce^{4+} با تغییر CeO_2 و Ce_2O_3 تحت واکنش اکسید - احیا
- (۲) تشکیل آسان جای‌خالی‌های اکسیژن^۱
- (۳) تشکیل ساختارهای الکترونی متفاوت $(4f^0 5d^0)Ce^{4+}$ ، $(4f^1, 5d^0)Ce^{3+}$ که منجر به خواص اپتیکی متفاوتی می‌شود.

همچنین جفت الکترون - حفره از $Ce^{3+} - TiO_2$ و Ce_2O_3 تولید شوند. پس می‌توان گفت که:

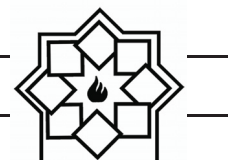
- (۴) الکترون می‌تواند از تراز ظرفیت $Ce^{3+}-TiO_2$ به تراز $Ce(4f)$ برانگیخته شود.

یک الکترون می‌تواند از حالت پایه Ce_2O_3 به تراز $Ce(4f)$ برانگیخته شود. بنابراین جذب انتقال قرمز از طریق دو معادله (۱۱ و ۱۲) زیر به وجود می‌آید. ترازهای $Ce(4f)$ نقش بسیار اساسی در تولید جفت الکترون - حفره تحت نور مرئی ایفا می‌کنند.



یون‌های لاتانید نقش مهمی در به دام انداختن الکترون‌های رسانش TiO_2 دارند. یون‌های لاتانید نقش اسید لوئیس در به دام انداختن الکترون‌های رسانش دارند. الکترون‌های به دام افتاده در سایت‌های Ce^{3+}/Ce^{4+} به اطراف اکسیژن‌های جذب شده منتقل می‌شوند (معادله‌های ۱۳ و ۱۴). با تشکیل گروه OH الکترون‌هایی که از طریق فرایند نوردهی تولید شده‌اند، منتقل می‌شوند (معادله ۱۵).

^۱ Oxygen vacancy



مراجع

- photocatalytic process”, Iranian Journal of Environmental Health Science and Engineering, vol. 8, pp. 35-40, 2011.
- [9] I. K. Konstantinou and T. A. Albanis, “ TiO_2 -assisted photo-catalytic degradation of azo dyes in aqueous solution: Kinetic and mechanistic investigations: A Review”, Applied Catalyst B: Environmental, vol. 49, pp. 1-14, 2004.
- [10] U. I. Gaya and A. H. Abdullah, “Heterogeneous photocatalytic degradation of organic contaminants over titanium dioxide: A review of fundamentals, progress and problems”, Journal of Photochemistry and Photobiology C: Photochemistry Reviews, vol. 9, pp. 1-12, 2008.
- [11] J. Jeni and S. Kanmani, “Solar nano photocatalytic decolorization of reactive dyes using titanium dioxide”, Iranian Journal of Environmental Health Science and Engineering, vol. 8, pp. 15-24, 2011.
- [12] N. Mahmoodi, M. Arami, N. Limaee and K. Gharanjig, “Decolorization and mineralization of textile dyes at solution bulk by heterogeneous nano photocatalysis using immobilized nano particles of titanium dioxide”, Colloid Surface A: Physicochemical Engineering Aspects, vol. 29, pp. 125-131, 2006.
- [13] M. Saravanan, N. Pabmanavhan and M. Sivarjan, “Kinetics of heterogeneous photo-catalytic degradation of reactive dyes in an immobilized TiO_2 photocatalytic reactor”, Journal of Colloid Interface Science, vol. 295, pp. 159-164, 2006.
- [14] Fujishima and K. Honda, “Electrochemical Photolysis of Water at a Semiconductor Electrode”, Nature, vol. 238, pp. 37, 1972.
- [15] M. Ramazani, M. Farahmandjou and T.P. Firoozabadi, “Fabrication and Characterization of Rutile TiO_2 Nanocrystals by Water Soluble Precursor”, Physical Chemistry Research, vol. 3, pp. 293-298, 2015.
- [1] G. McMullan, C. Meehan, A. Conneely, N. Kirby, T. Robinson, I.M. Nigam, R. Marchant and W.F. Smyth, “Microbial decolorization and degradation of textile dyes”, Applied Microbiology and Biotechnology, vol. 56, pp. 81-87, 2001.
- [2] I. M. Banat, P. Nigam, D. Singh and R. Marchant, “Microbial decolorization of textile dye-containing effluents: A review”, Bioresource Technology, vol. 58, pp. 217-227, 1996.
- [3] C. I. Pearce, J. R. Lloyd and J. T. Guthrie, “The removal of color from textile wastewater using whole bacterial cells: A review”, Dyes and Pigments, vol. 58, pp. 179-196, 2003.
- [4] S. Akhtar, A. A. Khan and Q. Husain, “Potential of immobilized bitter melon (*Momordica charantia*) peroxidases in the decolorization and removal of textile dyes from polluted wastewater and dyeing effluent”, Chemosphere, vol. 60, pp. 291-301, 2005.
- [5] N. Azbar, T. Yonar and K. Kestioglu, “Comparison of various advanced oxidation processes and chemical treatment methods for COD and color removal from a polyester and acetate fiber dyeing effluent”, Chemosphere, vol. 55, pp. 35-43, 2004.
- [6] U. Altinbas, S. Domeci and A. Baristiran, “Treatability study of wastewater from textile industry”, Environmental Technology, vol. 16, pp. 389-394, 1995.
- [7] H. Movahedian Attar and R. Rezaee, “Investigating the efficiency of advanced photochemical oxidation (APO) technology in degradation of direct azo dye by $\text{UV}/\text{H}_2\text{O}_2$ process”, Journal of Water and Wastewater, vol. 59, pp. 75-83, 2006.
- [8] M. H. Ehrampoosh, G. R. Moussavi, M. T. Ghaneian, S. Rahimi and M. Ahmadian, “Removal of Methylene blue dye from textile simulated sample using tubular reactor and $\text{TiO}_2/\text{UV-C}$ ”



- from H₂O Photochemical & Photobiological Sciences”, vol. 4, pp. 857–861, 2005.
- [24] X. Zhang and L. Lei, “Preparation of Photocatalytic Fe₂O₃- TiO₂ Coatings in One Step by Metal Organic Chemical Vapor Deposition”, Applied Surface Science, vol. 254, pp. 2406–2412, 2008.
- [25] L. Shi, C. Li, H. Gu and D. Fang, “Morphology and Properties of Ultrafine SnO₂- TiO₂ Coupled Semiconductor Particles”, Materials Chemistry and Physics, vol. 62, pp. 62–67, 2000.
- [26] J. He, Q. Z. Cai, Q. Luo, D. Q. Zhang, T. T. Tang and Y.F. Jiang, “Photocatalytic Removal of Methyl Orange in An Aqueous Solution by a WO₃/TiO₂ Composite Film Korean Journal of Chemical Engineering”, vol. 27, pp. 435–438, 2010.
- [27] Y. Zhao, C. Li, X. Liu, F. Gu, H.L. Du and L. Shi, “Zn doped TiO₂ Nanoparticles with High Photocatalytic Activity Synthesized by Hydrogen-Oxygen Diffusion Flame”, Applied Catalysis B: Environmental, vol. 79, pp. 208–215, 2008.
- [28] E. A. Kozlova, T. P. Korobkina, A. V. Vorontsov and V.N. Parmon, “Enhancement of the O₂ or H₂ Photoproduction Rate in a Ce³⁺/Ce⁴⁺-TiO₂ System by the TiO₂ Surface and Structure Modification”, Applied Catalysis A: General, vol. 367, pp. 130–137, 2009.
- [29] S. Watanabe, X. Ma and C. Song, “Selective Sulfur Removal from Liquid Hydrocarbon Over Regenerable CeO₂-TiO₂ Adsorbent for Fuel Cell Application”, American Chemical Society: Division of Fuel Chemistry, vol. 49, pp. 511–513, 2004.
- [30] Jafari, S. Khademi and M. Farahmandjou, “Nano-crystalline Ce-doped TiO₂ Powders: Sol-gel Synthesis and Optoelectronic Properties”, Material Research Express, vol. 5, pp. 095008, 2018.
- [16] M. Ramazani, M. Farahmandjou and T.P. Firoozabadi, “Effect of Nitric acid on Particle Morphology of the Nano-TiO₂”, International journal of Nanoscience and Nanotechnology, vol. 11, pp. 115–122, 2015.
- [17] M. Farahmandjou, “Self-Cleaning Measurement of Nano-Sized Photoactive TiO₂”, Journal of Computer & Robotics, vol. 5, pp. 15–19, 2014.
- [18] R. Knizikevicius, “Simulation of Reactive Sputter Deposition of TiO₂ Films”, Materials Science (Medziagotyra), vol. 16, pp. 202–204, 2010.
- [19] S. Watanabe, X. Ma and C. Song, “Selective Sulfur Removal from Liquid Hydrocarbon Over Regenerable CeO₂-TiO₂ Adsorbent for Fuel Cell Application”, American Chemical Society: Division of Fuel Chemistry, vol. 49, pp. 511–513, 2004.
- [20] S. Deng, Z. Lia, J. Huang and G. Yua, “Preparation, Characterization and Application of a Ce–Ti Oxide Adsorbent for Enhanced Removal of Arsenate from Water”, Journal of Hazardous Materials, vol. 179, pp. 1014–1021, 2010.
- [21] M. B. Radoicic, I. A. Jankovic, V. N. Despotovic, D.V. Sojic, T.D. Savic, Z.V. Saponjic, B.F. Abramovic and M.I. Comor, “The role of surface defect sites of titania nanoparticles in the photocatalysis: Aging and modification”, Applied Catalysis B: Environmental, vol. 138, pp. 122–127, 2013.
- [22] Hamdi, A.M. Ferraria, A.M. Botelho do Rego, D.P. Ferreira, D.S. Conceic, L.F.V. Ferreira and S. Bouattour, “Bi-Y doped and co-doped TiO₂ nanoparticles: Characterization and photocatalytic activity under visible light irradiation”, Journal of Molecular Catalysis A: Chemical, vol. 380, pp. 34–42, 2013.
- [23] J. Bandara, C. P. K. Udawatta and C. S. K. Rajapakse, “Highly Stable CuO Incorporated TiO₂ Catalyst for Photocatalytic Hydrogen Production



- [31] Jafari, S. Khademi, M. Farahmandjou, A. Darudi and R. Rasuli, "Structural and Optical Properties of Ce^{3+} -Doped TiO_2 Nanocrystals Prepared by Sol-Gel Precursors", Journal of Electronic Materials, vol. 47, pp. 6901-6908, 2018.